Correction

B- Chimie

Thème -2- Notion d'équilibre chimique

Chapitre 1 : Loi d'action de masse

Estérification.

Exercice N°1 :

1°)

a-

Acide méthanoïque + propane-1-ol $\rightleftharpoons$ méthanoate de propyl +eau

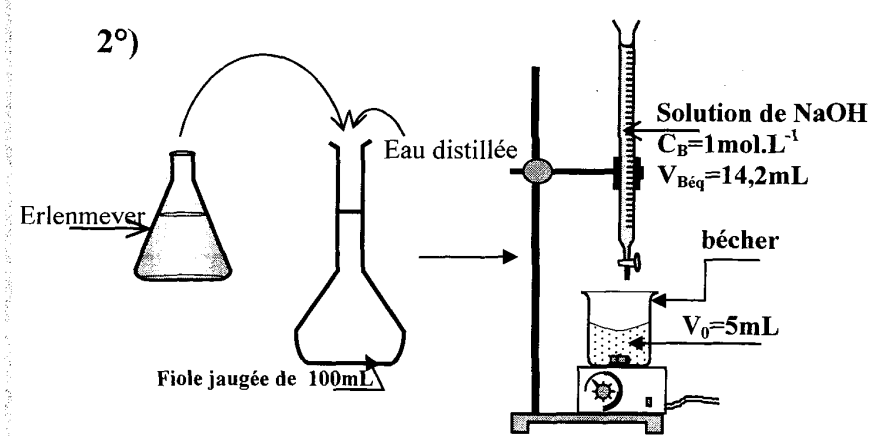
$$O=CH-OH+CH_3-CH_2-CH_2-OH \rightleftharpoons CH_3-CH_2-CH_2-O-CH=O+H_2O$$

b- Alcool : $\begin{cases} n(alcool)=0,5mol \\ V_{al}=? \end{cases}$

$$\text{On a } n_{al}=\frac{m}{M}=\frac{\rho \times v_{al}}{M} \Rightarrow v_{al}=\frac{n_{al}\times M}{\rho_{al}}$$

$$\Rightarrow v_{al}=\frac{0,5\times 60}{0,8}=37,5mL$$

c- $n_{ac}=0,5-n_{ester}$

$$\Leftrightarrow n_{ester}=0,5-n_{ac}=0,5-C_BV_B$$

2°)